(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



石市 魚住町西岡 4 3 1-3 Hyogo (JP), 小脇 敏弘

(KOWAKI, Toshihiro) [JP/JP]; 〒566-0072 大阪府 摂津

市島飼西5-2-23 Osaka (JP).

(43) 国際公開日 2003 年8 月28 日 (28,08,2003)

(10) 国際公開番号 PCT WO 03/071014 A1

(51)	国際特許分類7:	D01F 6/92, A41D 3/00		【人 (米国を除く全ての指定国について): 鐘淵化 業株式会社 (KANEKA CORPORATION) [JP/JP]:	
(21)	国際出願番号:	PCT/JP03/01768	∓ 53	60-8288 大阪府 大阪市北区 中之島三丁目 2番 4 号 (a (JP).	
(22)	国際出願日:	2003年2月19日(19.02.2003)	(72) 発明	者: および	
(25)	国際出願の言語:	日本語	(MA	月者/出願人 (米国についてのみ): 増田 敏幸 SUDA,Toshiyuki) [JP/JP]; 〒 676-0806 兵庫県	
(26)	国際公開の言語:	日本語		b市 米田町塩市 2 O - 1 2 Hyogo (JP). 志賀 豊 SHIGA Tovohiko) (IP/IP): 〒674-0084 兵庫県 明	

/統葉有7

(54) Title: FLAME-RETARDANT POLYESTER FIBER AND ARTIFICIAL HAIR COMPRISING THE SAME

(54) 発明の名称: 難燃性ポリエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪

2002年2月22日(22.02.2002) IP

(57) Abstract: Polyester fibers which retain intact fiber properties of ordinary polyester fibers, such as heat resistance and high elongation, are excellent in flame returdancy and suitability for setting, and have a controlled gloss. The flame-retardant polyester fibers, which have these properties, are obtained by micl-spinning a composition obtained by micl-sheading polyesters (A) comprising a polyalkylene terepithalate and at least one copolyester containing a polyalkylene terepithalate as the main ingredient, a polymer alloy (B) comprising a polyalkylene terepithalate and a polyarylet, a polyared prophenous compound flame retardant (C), and a plosphint andioxidant (D). The fibers are obtained also by melt-spinning a composition obtained by mixing that composition with fine organic particles (E) and/or fine inorganic particles (E) and/or fine inorganic particles (E).

(57) 要約:

(30) 優先権データ:

特願2002-45760

通常のポリエステル繊維の耐熱性、強伸度など繊維物性を維持し、難燃性、セット性に優れ、繊維の艶がコントロールされたポリエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪を提供する。ポリアルキレンテレフタレートおよびポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの1種以上からなるポリエステル(A)、ポリアルキレンテレフタレートとポリアリレートからなるポリマーアロイ(B)、リン系難燃剤(C)およびホスファイト系抗酸化剤(D)を溶融混練して得られる組成物、およびそれらに有機微粒子(E)および/または無機微粒子(F)を混合した組成物を溶融紡糸することで、上記課題を解決した難燃性ポリエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪が得られる。

WO 03/071014 A1

- (74) 代理人: 朝日奈 宗太 ,外(ASAHINA,Sohta et al.); 〒 添付公開書類: 540-0012 大阪府 大阪市中央区谷町二丁目2番22号 国際調査報告書 NSピルOsaka (JP).
- (81) 指定国 (国内): CN, ID, JP, KR, US, ZA.

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (DE, FR, GB, IT, NL). のガイダンスノート」を参照。

1

明細書

難燃性ポリエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪

技術分野

本発明は、ポリエステル、ポリアリレート系ポリマーアロイ、リン系難 燃剤およびホスファイト系化合物を溶融混練して得られる組成物から形成 された難燃性ポリエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪に関する。

背景技術

ポリエチレンテレフタレートまたはポリエチレンテレフタレートを主体 とするポリエステルからなる繊維は、高融点、高弾性率で優れた耐熱性、 耐薬品性を有していることから、カーテン、敷物、衣料、毛布、シーツ地、 テーブルクロス、椅子張り地、壁装材、人工毛髪、自動車内装資材、屋外 用補強材、安全ネットなどに広く使用されている。

かつら、ヘアーウィッグ、付け毛、ヘアーバンド、ドールヘアーなどの 頭髪製品においては、従来、人毛や人工毛髪(モダクリル繊維、ポリ塩化 ビニル繊維)などが使用されてきている。

しかし、人毛の提供は困難になってきており、人工毛髪の重要性が高まってきている。

人工毛髪素材として、難燃性の特徴を生かしてモダクリル繊維が多く使 用されてきているが、耐熱性の点では不充分である。

近年、耐熱性に優れたポリエチレンテレフタレートに代表されるポリエ ステルを主成分とする繊維を用いた人工毛髪が提案されるようになってき ている。

しかしながら、ポリエチレンテレフタレートを代表とするポリエステル

からの繊維は、可燃性素材であるため、耐燃性が不充分である。

従来、ポリエステル繊維の耐燃性を向上させようとする試みは種々なされており、たとえばリン原子を含有する難燃性モノマーを共重合させたポリエステルからの繊維にする方法や、ポリエステル繊維に難燃剤を含有させる方法などが知られている。

前者の難燃性モノマーを共重合させる方法としては、たとえば、リン原子が環員子となっていて熱安定性の良好なリン化合物を共重合させる方法 (特公昭55-41610号公報)、また、カルボキシホスフィン酸を共 重合させる方法(特公昭53-13479号公報)、ボリアリレートを含むボリエステルにリン化合物を配合または共重合させる方法(特開平11-124732号公報)などが提客されている。

一方、後者の難燃剤を含有させる方法としては、ボリエステル繊維に、 微粒子のハロゲン化シクロアルカン化合物を含有させる方法(特公平3-57990号公報)、臭素原子含有アルキルシクロヘキサンを含有させる 方法(特公平1-24913号公報)などが提案されている。

前記難燃化技術を人工毛髪に適用したものとしては、たとえばリン化合物を共重合させたポリエステル繊維が提案されている(特開平3-27105号公朝、特開平5-339805号公頼など)。

しかしながら、人工毛髪には高い耐燃性が要求されるため、これらの共 重合ポリエステル繊維を人工毛髪に使用するには、その共重合量を多くし なければならず、その結果、ポリエステルの耐熱性が大幅に低下し、溶融 紡糸が困難になったり、火炎が接近した場合、着火・燃焼はしないが、溶 融・ドリップするという別の問題が発生する。

一方、ポリエステル繊維に難燃剤を含有させる方法では、充分な耐燃性 を得るために、含有処理温度を150℃以上の高温にすることが必要であったり、含有処理時間を長時間にする必要があったり、あるいは大量の鮮 燃剤を使用しなければならないといった問題があり、繊維物性の低下や生 産件の低下、製造コストがアップするなどの問題が発生する。

このように、従来のポリエステル繊維の難燃性、耐熱性、強伸度などの 繊維物性を維持し、セット性に優れた人工毛髪は、いまだ得られていない のが実状である。

本発明は、前述のごとき従来の問題を解決した、通常のポリエステル繊 維の耐熱性、強伸度など繊維物性を維持し、 難燃性、セット性に優れ、さ らに、繊維の艶がコントロールされた難燃性ポリエステル系繊維およびそ れを用いた人工毛髪を提供することを目的とする。

発明の開示

本発明者らは、前記課題を解決するために鋭意検討を重ねた結果、ポリエステル、ポリアリレート系ポリマーアロイ、リン系難燃剤およびホスファイト系化合物を溶融混練して得られる組成物を溶融紡糸することにより、通常のポリエステル繊維の耐熱性、強伸度など繊維物性を維持し、難燃性、セット性に優れた難燃性ポリエステル系繊維が得られることを見出し、さらに、有機微粒子および/または無機微粒子を前記組成物に混合することにより、繊維物性の低下を招くことなく、繊維の艶をコントロールすることができることを見出し、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、(A) ポリアルキレンテレフタレートおよびポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの1種以上からなるポリエステル、(B) ポリアルキレンテレフタレートとポリアリレートからなるポリマーアロイ、(C) リン系難燃剤、および(D) ホスファイト系化合物からなる難燃性ポリエステル系繊維に関する。

(A) 成分と(B) 成分の重量比が、(A) /(B) = 90/10~5 0/50であり、(A) 成分および(B) 成分の合計100重量部に対し て、(C)成分がリン原子量換算で0.05~10重量部、(D)成分が 0.05~5重量部であることが好ましい。

- (A)成分が、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレンテレフタレートおよびポリプチレンテレフタレートよりなる群から選ばれた少なくとも1種のポリマーであることが好ましい。
- (B) 成分が、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレンテレフタレート、およびポリプチレンテレフタレートよりなる群から選ばれた少なくとも1種のポリアルキレンテレフタレート、テレフタル酸および/またはテレフタル酸誘導体とイソフタル酸および/またはイソフタル酸誘導体との混合物と、一般式(1):

$$HO \xrightarrow{R^1 \quad R^1} X \xrightarrow{R^1 \quad R^1} OH \qquad (1)$$

(式中、 R^1 は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロビリデン基、カルボニル基、スルホニル基、1、3-フェニレンジイソプロビリデン基、または<math>1、4-フェニレンジイソプロビリデン基を示す)

で表わされるピスフェノール化合物とから得られるポリアリレートからなるポリマーアロイであることが好ましい。

(C) 成分が、ホスフェート系化合物、ホスホネート系化合物、ホスフィネート系化合物、ホスフィンオキサイド系化合物、ホスホナイト系化合物、ホスフィナイト系化合物、ホスフィン系化合物および縮合リン酸エステル化合物よりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物であることが好ましい。

(C) 成分が、一般式(2):

$$\begin{array}{c|c}
O & O & O & O \\
R^2O - P & O - R^3 - O - P & O - R^3 - O - P - O R^2 \\
R^2O & R^2O & O R^2
\end{array}$$
(2)

(式中、 R^2 は 1 価の芳香族炭化水素基または脂肪族炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^3 は 2 価の 芳香族炭化水素基であり、2 個以上含まれる場合、それらは同一であって もよく異なっていてもよい、n は $0 \sim 15$ を示す)

で表わされる縮合リン酸エステル化合物であることが好ましい。

(C) 成分が、(A) 成分と共重合可能な反応型リン系難燃剤であることが好ましい。

反応型リン系難燃剤が、一般式(3)~(8):

$$R^{4}-P \xrightarrow{O \text{ OH}} OH$$
 (3)

(式中、 R^4 は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim12$ の芳香族炭化水素基、 R^5 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基、 R^5 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基、 R^5 は1 ~110 を数を示す)、

(式中、 R^6 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

6

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & \parallel \\
 & R^7 - P \\
\hline
 & (CH_2)_1 OR^8
\end{array}$$
(5)

(式中、 R^7 は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim12$ の芳香族炭化水素基、 R^8 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、1 は $1\sim12$ の整数を示す)、

$$R^{9}-P \xrightarrow{\text{(CH}_{2})} COOR^{10}$$

$$(CH_{2}) COOR^{10}$$

$$(CH_{2}) COOR^{10}$$

(式中、 R^0 は炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim 12$ の芳香族炭化水素基、 R^{10} は水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{10} 0を数を示す)、

$$Y (CH_{2})_{r} - P = (OCH_{2}CH_{2})_{s}OR^{11}$$

$$(OCH_{2}CH_{2})_{s}OR^{11}$$

(式中、 R^{11} は水素原子または炭素数 $1 \sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Yは水素原子、メチル基または炭素数 $6 \sim 12$ の芳香族炭化水素基、r、s はそれぞれ $1 \sim 20$ の整数を示す)、および

$$R^{12}-P \xrightarrow{\text{(OCH}_2\text{CH}_2)} R^{13}$$

$$(OCH_2\text{CH}_2) R^{13}$$

$$(OCH_2\text{CH}_2) R^{13}$$

$$(OCH_2\text{CH}_2) R^{13}$$

(式中、R¹²は炭素数1~20の脂肪族炭化水素基または炭素数6~1

2 の芳香族炭化水素基、 R^{13} は水素原子または炭素数 $1 \sim 2$ 0 の脂肪族 炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていても よい、t は $1 \sim 2$ 0 の整数を示す)

で表されるリン含有化合物よりなる群から選ばれた少なくとも1種である ことが好ましい。

(D) 成分が、トリアルキルホスファイト類、トリアリルホスファイト 類、アルキルアリルホスファイト類および一般式(9)~(12):

$$R^{14}-O-P < OH_2C > C < CH_2O > P-O-R^{14}$$
 (9)

(式中、 R^{14} は炭素数 $4\sim20$ の直鎖または分岐を有する炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、 R^{15} は水素原子または炭素数 $1\sim 10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、R¹⁶は水素原子または炭素数1~10の炭化水素基であり、そ

れらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{17} は炭素数 $4\sim20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim20$ の芳香族炭化水素基である)、および

(式中、 R^{18} は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{19} は炭素数 $4\sim20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim20$ の芳香族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよく、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロピリデン基、カルボニル基、スルホニル基、1、3-フェニレンジイソプロピリデン基、または 1、4-フェニレンジイソプロピリデン基を示す)

で表わされるホスファイト系化合物よりなる群から選ばれた少なくとも1 種であることが好ましい。

- (A) ~ (D) 成分からなる組成物に、さらに有機微粒子(E) および /または無機微粒子(F) が混合されていることが好ましい。
- (E) 成分が、ポリアリレート、ポリアミド、フッ素樹脂、シリコン樹脂、架橋アクリル樹脂、および架橋ポリスチレンよりなる群から選ばれた 少なくとも1種であることが好ましい。
- (F) 成分が、炭酸カルシウム、酸化ケイ素、酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化亜鉛、タルク、カオリン、モンモリロナイト、ペントナイト、およびマイカよりなる群から選ばれた少なくとも1種であることが好ましい。

前記難燃性ポリエステル系繊維が、非捲縮生糸状であることが好ましい。 前記難燃性ポリエステル系繊維が、原着されていることが好ましい。

発明を実施するための最良の形態

本発明の難燃性ポリエステル系繊維は、ポリアルキレンテレフタレート およびポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの 1種以上からなるポリエステル(A)、ポリエチレンテレフタレートとポ リアリレートからなるポリマーアロイ(B)、リン系難燃剤(C)および ホスファイト系化合物(D)を溶融混練して得られる組成物であり、好ま しくはこれら成分からなる組成物に有機微粒子(E)および/または無機 微粒子をさらに添加して混合した組成物を、溶融紡糸した繊維である。

本発明において、ボリエステル (A) は、繊維形成のベースポリマーとして使用される成分であり、ボリアルキレンテレフタレートとボリアリレートからなるポリマーアロイ (B) は、耐ドリップ性向上のために使用される成分であり、リン系難燃剤 (C) は、難燃性付与のために使用される成分であり、ホスファイト系化合物 (D) は、(A) 成分と (B) 成分のエステル交換を抑制するために使用される成分であり、有機微粒子 (E) および無機微粒子 (F) は、溶酸紡糸して得られる繊維の表面に微細な突起を形成する成分である。

本発明に用いられるポリエステル (A) は、ポリアルキレンテレフタレート、およびポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの1種以上からなる。

ポリアルキレンテレフタレートとしては、耐熱性、機械的特性、入手の 容易性、コストの点から、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレン テレフタレート、ポリプチレンテレフタレートが好ましい。

ポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルとして

は、上記ポリアルキレンテレフタレートを主体とし、少量の共重合成分を 含有する共重合ポリエステルがあげられる。

ここで、主体とするとは、ポリエステル(A)中に80モル%以上含有 することをいう。

前記共重合成分としては、たとえばイソフタル酸、オルトフタル酸、ナフタレンジカルボン酸、パラフェニレンジカルボン酸、トリメリット酸、ピロメリット酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、スペリン酸、アゼライン酸、セパシン酸、ドデカン二酸などの多価カルボン酸、それらの誘導体、5-ナトリウムスルホイソフタル酸、5-ナトリウムスルホイソフタル酸ジヒドロキシエチルなどのスルホン酸塩を含むジカルボン酸、その誘導体、1,2-プロパンジオール、1,4-ブタンジオール、1,6-ヘキサンジオール、ネオペンチルグリコール、1,4-シクロヘキサンジメタノール、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール、トリメチロールプロパン、ベンタエリスリトール、4-ヒドロキシ安息番略、5-カプロラクトンなどがあげられる。

共重合ポリエステルは、通常、主体となるテレフタル酸および/または その誘導体(たとえばテレフタル酸メチル)と、アルキレングリコールと の重合体に少量の共重合成分を含有させて反応させる製造方法が、安定性、 操作の簡便性の点から好ましい。また、主体となるテレフタル酸および/ またはその誘導体(たとえばテレフタル酸メチル)と、アルキレングリコ ールとの混合物に、さらに少量の共重合成分であるモノマーまたはオリゴ マー成分を含有させたものを重合させてもよい。

共重合ポリエステルは、主体となるポリアルキレンテレフタレートの主 鎖および/または側鎖に共重合成分が重縮合していればよく、共重合の仕 方などには特別な限定はない。

ポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの具体

例としては、たとえばポリエチレンテレフタレートを主体とし、ビスフェ ノールAのエチレングリコールエーテルを共重合したポリエステル、1、 4ーシクロヘキサンジメタノールを共重合したポリエステル、5ーナトリ ウムスルホイソフタル酸ジヒドロキシエチルを共重合したポリエステルな どがあげられる。これらの中でも、耐熱性、製造の容易性の点から、ビス フェノールAのエチレングリコールエーテルを共重合したポリエステル、 1、4ーシクロヘキサンジメタノールを共重合したポリエステルが好まし い。

前記ポリアルキレンテレフタレートおよび共重合ポリエステルは、単独 でも2種以上を組み合わせてもよい。

(A) 成分の固有粘度としては、0.5~1.4が好ましく、0.6~ 1.2がより好ましい。固有粘度が0.5未満の場合、得られる繊維の機 械的強度が低下する傾向であり、1.4をこえると、分子量の増大に伴い 溶酸粘度が高くなり、溶離紡糸が困難になったり、繊度が不均一になる傾 向である。

本発明で用いられるポリアルキレンテレフタレートとポリアリレートからなるポリマーアロイ (B) は、前述のごとく、耐ドリップ性向上のために使用される成分であり、溶酸粘度が高い樹脂である。

(B) 成分は、ポリアルキレンテレフタレートと、芳香族ジカルボン酸 成分と芳香族ジオール成分とからなる全芳香族ポリエステルであるポリア リレートを、エステル交換反応させることにより、ポリマーアロイ化した ものであり、一軸押出機、二軸押出機、ロール、パンパリーミキサー、ニーダーなどを用いて調製したものを使用すればよい。また、(B) 成分は、水酸基を末端に持つポリアルキレンテレフタレートと水酸基を末端に持つポリアリレートを、テレフタル酸および/またはその誘導体(たとえばテレフタル酸ジクロライド)、2個のイソシアネート基を有する化合物(た

とえばトリレンジイソシアネート)などを用い反応させて製造することもできる。

(B) 成分の製造に用いられるポリアルキレンテレフタレートとしては、 ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレンテレフタレート、ポリブチ レンテレフタレートがあげられる。

ポリアリレートとしては、たとえばテレフタル酸、イソフタル酸、オルトフタル酸、ナフタレンジカルポン酸、パラフェニレンジカルポン酸などの芳香族ジカルボン酸、5ーナトリウムスルホイソフタル酸、5ーナトリウムスルホイソフタル酸ジヒドロキシエチルなどのスルホン酸塩などの芳香族ジカルボン酸誘導体などの芳香族ジカルボン酸成分と、たとえば一般式(1):

$$HO \xrightarrow{\mathbb{R}^1 \quad \mathbb{R}^1} X \xrightarrow{\mathbb{R}^1 \quad \mathbb{R}^1} OH \qquad (1)$$

(式中、 R^1 は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロビリデン基、カルボニル基、スルホニル基、1、3-フェニレンジイソプロビリデン基または<math>1, 4-フェニレンジイソプロビリデン基または<math>1

で表わされる2価フェノール類、レゾルシノール、ハイドロキノン、ビフェノール、ビス (4-ヒドロキシフェニル) メタン、ビス (4-ヒドロキシルフェニル) エーテル、ビス (4-ヒドロキシフェニル) スルフィド、ビス (4-ヒドロキシフェニル) スルフィン、ビス (4-ヒドロキシフェニル) ストン、ビス (4-ヒドロキシフェニル) ゲトン、ビス (4-ヒドロキシフェニル) ジフェニルメタン、ビス (4-ヒドロキシフェニル)

- p - ジイソプロピルベンゼン、ビス(3,5-ジメチル-4-ヒドロキ シフェニル) メタン、ビス(3-メチル-4-ヒドロキシフェニル) メタ ン、ビス (3,5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル) エーテル、ビス (3, 5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3, 5 ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)スルフィド、1、1ービス(4-ヒドロキシフェニル) エタン、1、1-ビス(3、5-ジメチル-4-ヒ ドロキシフェニル) エタン、1、1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シ クロヘキサン、1、1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-3、3、5-トリメチルシクロヘキサン、1、1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1-フェニルエタン、2、2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、 2. 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プタン、2. 2-ビス(3. 5 ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)プロパン、2、2ービス(3ーメ チルー4ードロキシフェニル)プロパン、4、4'ージトドロキシルビ フェニル、3、3′、5、5′ーテトラメチルー4、4′ージヒドロキシ ピフェニル、4、4'ージヒドロキシベンゾフェノン、4、4'ージヒド ロキシジフェニルエーテル、4、4'-ジヒドロキシジフェニルチオエー テルなどの芳香族ジオール成分とから得られるポリアリレートがあげられ る。ただし、これらに限られるものではない。

これらの中でも、入手の容易性、コスト、ポリアルキレンテレフタレートとのポリマーアロイ調整の容易性の点から、テレフタル酸および/またはテレフタル酸誘導体とイソフタル酸および/またはイソフタル酸誘導体との混合物と上記一般式(1)で示される2価フェノール類からなるポリアリレートが好ましい。

(B) 成分を構成するポリアルキレンテレフタレートとポリアリレート の比率は、5/95~50/50が好ましく、10/90~40/60が より好ましい。ポリアルキレンテレフタレートの割合が前記範囲より多く WO 03/071014 PCT/JP03/01768

なると、得られるポリマーアロイ成分の耐熱性が低下したり、ポリアリレート成分の特性が発現され難くなる傾向にあり、一方、少なくなると、(A)成分との相溶性が悪くなるため、(A)成分中に相溶または半相溶あるいは微分散することが難しくなる傾向にある。

14

(B) 成分の固有粘度としては、0.5~1.4、さらに0.6~1.2 であるのが好ましい。固有粘度が0.5未満の場合、得られる繊維の機械的性質が低下する傾向があり、1.4をこえると、分子量の増大に伴い溶融粘度が高くなり、溶融紡糸が困難になったり、繊度が不均一になる傾向がある。

本発明に用いられるリン系難燃剤(C)にはとくに限定はなく、一般に 用いられているリン系難燃剤であれば使用することができる。ここでリン 系難燃剤(C)は、非共重合型のリン系難燃剤を他の成分と混合して用い てもよいし、反応型のリン系難燃剤を(A)成分と共重合させて使用して も良い。

非共重合型の(C)成分としては、ホスフェート系化合物、ホスホネート系化合物、ホスフィネート系化合物、ホスフィンオキサイド系化合物、ホスホナイト系化合物、ホスフィン系化合物、ホスフィン系化合物、たとえば一般式(2):

$$\begin{array}{c}
O \\
R^{2}O - P \\
I \\
R^{2}O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
I \\
R^{2}O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
I \\
R^{2}O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
I \\
O - R^{3} - O - P \\
I \\
O R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
O R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
O R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
I \\
O R^{2}
\end{array}$$

(式中、 R^2 は1価の芳香族炭化水素基または脂肪族炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^3 は2価の 芳香族炭化水素基であり、2個以上含まれる場合、それらは同一であって もよく異なっていてもよい、nは $0\sim15$ を示す) で表わされる縮合リン酸エステル系化合物があげられる。これらは単独で 使用してもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。これらのうちで は、耐熱性、耐加水分解性、繊維物性への影響が少ない点から、一般式(2)で表わされる総合リン酸エステル系化合物が好ましい。

非共重合型のリン系難燃剤 (C) の具体例としては、トリメチルホスフェート、トリエチルホスフェート、トリプチルホスフェート、トリ (2 - エチルヘキシル) ホスフェート、トリフェニルホスフェート、トリクレジルホスフェート、トリキシレニルホスフェート、トリス (イソプロピルフェニル) ホスフェート、トリス (フェニルフェニル) ホスフェート、トリネフチルホスフェート、トリス (フェニルオスフェート、キシレニルジフェニルホスフェート、トリフェニルホスフィート、キシレニルジフェニルホスフェート、トリフェニルホスフィンオキサイド、メタンホスホン酸ジフェニル、フェニルホスホン酸ジエチルなどのほか、レゾルシノールポリフェニルホスフェート、レゾルシノールポリ (ジー 2, 6 - キシリル) ホスフェート、ピスフェノール Aポリクレジルホスフェート、ハイドロキノンポリ (2,6 - キシリル) ホスフェート、 ま:

$$\begin{bmatrix}
\bigcirc - O \\
- O \\
- P \\
- O
\end{bmatrix}$$

$$O - P \\
- O - P \\
- O$$

$$\begin{bmatrix} \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc \\ | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc \\ | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc \\ | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc \\ | Q - \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc & | P - \bigcirc & \bigcirc \\ | Q - \bigcirc & | P - \bigcirc & | Q -$$

があげられる。

また、反応型のリン系難燃剤(C)は、難燃剤共重合による繊維物性の 低下を制御しつつ、高い難燃性が得られる点から好ましい。

反応型の(C)成分としては、(A)成分と共重合可能な反応型リン系 難燃剤を使用することができ、特に限定されないが、一般式(3)~(8):

$$\begin{array}{c}
O \\
\parallel \\
OH
\end{array}$$
(CH₂) _mCOOR⁵
(3)

(式中、 R^4 は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim12$ の芳香族炭化水素基、 R^5 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基、 R^5 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基、 R^5 は、 R^5 は水素原子または炭素数 R^5

(式中、 R^6 は水素原子または炭素数 $1\sim200$ 脂肪族炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

$$\begin{array}{c|c}
O & (CH_2) & OR^8 \\
R^7 - P & (CH_2) & OR^8
\end{array}$$
(5)

(式中、 R^7 は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim12$ の芳香族炭化水素基、 R^8 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、1は $1\sim12$ の整数を示す)、

$$R^{\circ} - P \xrightarrow{\text{(CH}_2)} COOR^{10}$$

$$(CH_2) COOR^{10}$$

$$(CH_2) COOR^{10}$$

(式中、 R° は炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim 12$ の芳香族炭化水素基、 $R^{1\circ}$ は水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、pは $1\sim 11$ の整数を示す)、

$$Y (CH_{2}) = P (OCH_{2}CH_{2}) * OR^{11}$$

$$(OCH_{2}CH_{2}) * OR^{11}$$

$$(OCH_{2}CH_{2}) * OR^{11}$$

WO 03/071014

(式中、 R^{11} は水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Yは水素原子、メチル基または炭素数 $6\sim 12$ の芳香族炭化水素基、r、s はそれぞれ $1\sim 20$ の整数を示す)、および

(式中、 R^{12} は炭素数 $1\sim 2$ 0 の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim 1$ 2 の芳香族炭化水素基、 R^{13} は水素原子または炭素数 $1\sim 2$ 0 の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、tは $1\sim 2$ 0 の整数を示す)

で表されるリン系化合物よりなる群から選ばれた少なくとも 1 種であることが、共重合性、耐熱性、難燃性の点で好ましい。

これらの中でも、繊維物性、難燃性の点で、一般式 (4) および (8) で表される反応型リン系難燃剤が好ましい。

具体例としては、たとえば、ジエチル-N、N-ビス(2-ヒドロキシエチル)アミノメチルホスホネート、2-メタクリロイルオキシエチルアシッドホスフェート、ジフェニル-2-メタクリロイルオキシエチルホスフェート、トリス(3-ヒドロキシプロピル)ホスフィン、トリス(4-ヒドロキシブチル)ホスフィン、トリス(3-ヒドロキシブロピル)ホスフィンオキシド、トリス(3-ヒドロキシブチル)ホスフィンオキシド、3-(ヒドロキシフェニルホスフィノイル)プロピオン酸、式:

などがあげられる。

反応型リン系離燃剤を共重合させる熱可塑性共重合ポリエステルの製造 は、公知の方法を用いることができ、ジカルボン酸およびその誘導体とジ オール成分およびその誘導体と反応型リン系離燃剤を混合し重縮合する方 法や熱可塑性ポリエステルをエチレングリコールなどのジオール成分を用いて解重合し、解重合時に反応型リン系難燃剤を混在させ、再度、重縮合させて共重合体を得る方法などが好ましい。

20

本発明で用いるホスファイト系化合物 (D) は、上述したように、(A) 成分と (B) 成分のエステル交換反応を抑制するためのものであり、トリアルキルホスファイト類、トリアリルホスファイト類、アルキルアリルホスファイト類および一般式 (9) \sim (12):

$$R^{14}-O-P < OH_2C > C < CH_2O > P-O-R^{14}$$
 (9)

(式中、R¹⁴は炭素数4~20の直鎖または分岐を有する炭化水素基で あり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、 R^{16} は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、R16は水素原子または炭素数1~10の炭化水素基であり、そ

れらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{17} は炭素数 $4\sim20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim20$ の芳香族炭化水素基である)、

(式中、 R^{18} は水素原子または炭素数 $1\sim 10$ の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{19} は炭素数 $4\sim 20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim 20$ の芳香族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロピリデン基、カルボニル基、スルホニル基、1、3-7ェニレンジイソプロピリデン基または1、4-7ェニレンジイソプロピリデン基を示す)

で表わされるホスファイト系抗酸化剤などのホスファイト系化合物などが あげられる。

これらの中でも、エステル交換抑制効果の点から、一般式 (9) および (10) で奏されるホスファイト系化合物が好ましい。

(D) 成分である前記トリアルキルホスファイト類、トリアリルホスファイト類、アルキルアリルホスファイト類および一般式 (9) ~ (12) で表わされるホスファイト系抗酸化剤などのホスファイト系化合物の具体例としては、たとえば、トリオクチルホスファイト、トリデカニルホスファイトなどのトリアルキルホスファイト類、トリフェニルホスファイト、トリス (2, 4-ジ(t-ブチル)フェニル)ホスファイト、トリアリルホスファイト、アリスにルカスファイト、トリアリルホスファイトが近れアンエニルホスファイト、デカニルフェニルホスファイト、オクチルジフェニルホスファイトなどのアルキルアリルホスファイト類、式:

$$\begin{array}{c} H_{25}C_{12}O \\ H_{25}C_{12}O \end{array} \hspace{-0.5cm} \begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ C \\ CH_3 \end{array} \hspace{-0.5cm} \begin{array}{c} OC_{12}H_{25} \\ OC_{12}H_{25} \end{array}$$

などがあげられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせ で用いてもよい。

- (C) 成分のリン系難燃剤(C)は、(A)成分および(B)成分の合計100重量部に対して、リン原子量換算で0.05~10重量部が好ましく、0.1~8重量部添加するのがより好ましい。(C)成分の添加量が0.05重量部未満の場合、難燃効果が得られにくくなり、10重量部より多いと、機械的特性が損なわれやすくなる。

また、リン系難燃剤(C)が反応型リン系難燃剤である場合は、(A) 成分に対して、リン原子量換算で $0.01\sim8$ 重量%の範囲であることが 好ましく、 $0.05\sim5$ 重量%がより好ましく、 $0.1\sim3$ 重量%がさら に好ましい。使用量が0.01重量%より少ないと難燃効果が得られ難く なる傾向にあり、8重量%より多いと機械的特性が損なわれる傾向がある。

(D) 成分のホスファイト系抗酸化剤 (D) は、(A) 成分および (B

)成分の合計100重量部に対して、0.05~5重量部であることが好ましく、0.1~3重量部添加するのがより好ましい。(D)成分の添加量が0.05重量部未満の場合、エステル交換反応を抑制できにくくなるため、機械的性質の低下や艶消効果が得られにくくなり、5重量部をこえると、耐熱性や繊維の機械的性質が低下したり、溶融粘度の低下により溶融紡糸加工時に糸切れを起こしやすくなり、工程が不安定になる。

本発明に使用する難燃性ポリエステル系組成物は、たとえば、(A)、 (B)、(C) および(D) 成分をドライブレンドしたのち、種々の一般 的な混練機を用いて溶脱混練することにより製造することができる。

前記混練機の例としては、たとえば一軸押出機、二軸押出機、ロール、 パンパリーミキサー、ニーダーなどがあげられる。これらの中でも、混練 摩の顕整、操作の簡便性の点から、二軸押出機が好ましい。

(A)、(B)、(C) および(D) 成分を溶融混練した場合、(D) 成分のホスファイト系化合物のエステル交換反応抑制効果により、(A) 成分と(B) 成分とのエステル交換反応が抑制され、溶融混練される。

本発明の難燃性ポリエステル系繊維には、上述したような(A)~(D)成分からなる組成物に、さらに、有機微粒子(E)および/または無機微粒子(F)を混合して、繊維表面に微細な突起を形成し、繊維表面の光沢、艶を調整することができる。

- (E) 成分としては、主成分である(A) 成分および/または(B) 成分と相溶しないか、部分的に相溶しない構造を有する有機樹脂成分であれば使用することができ、たとえば、ポリアリレート、ポリアミド、フッ素樹脂、シリコン樹脂、架橋ポリスチレンなどがあげられる。これらは1種で用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。
 - (F) 成分としては、繊維の透明性、発色性への影響から、(A) およ

び/または(B)成分の屈折率に近い屈折率を有するものが好ましく、たとえば、炭酸カルシウム、酸化ケイ素、酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化亜鉛、タルク、カオリン、モンモリロナイト、ベントナイト、マイカなどがあげられる。これらの中でも、繊維の透明性低下への影響が小さく、蜷消し効果、コストの点から、酸化ケイ素、酸化チタン、タルクが好ましい。

上記 (E) 成分および (F) 成分は、それぞれどちらかを単独で使用しても良いし、併用しても良い。 (E) 成分および (F) 成分の添加量は、(A) 成分および (B) 成分の合計100重量部に対して、合計で0.05~5重量部であることが好ましく、0.1~4重量部の範囲であることがより好ましい。 (E) 成分および (F) 成分の添加量が0.05重量部未満の場合、十分な艶消し効果が得られにくくなり、5重量部より多いと、艶が消えすぎたり、機械的特性が損なわれやすくなる。ここで (E) 成分および (F) 成分は、(A) ~ (D) 成分を溶融混練して得られた組成物に添加し混合させて、その後溶融納糸するのが好ましいが、場合によっては、溶融混練前の (A) ~ (D) 成分に混合させて一緒に溶融混練しても機わない。

本発明の難燃性ポリエステル系繊維は、前記ポリエステル系組成物を通 常の溶験紡糸法で溶験紡糸することにより製造することができる。

すなわち、たとえば、押出機、ギアポンプ、口金などの温度を270~310℃とし、溶融紡糸し、紡出糸条を加熱筒を通過させたのち、ガラス 転移点以下に冷却し、50~5000m/分の速度で引き取ることにより 紡出糸が得られる。また、紡出糸条を冷却用の水を入れた水槽で冷却し、 繊度のコントロールを行なうことも可能である。加熱筒の温度や長さ、冷 却風の温度や吹付量、冷却木槽の温度、冷却時間、引取速度は、吐出量お よび口令の孔数によって適宜調整することができる。 得られた未延伸糸は熱延伸されるが、延伸は未延伸糸を一旦巻き取って から延伸する2工程法、および巻き取ることなく連続して延伸する直接紡 糸延伸法のいずれの方法によってもよい。熱延伸は、1段延伸法または2 段以上の多段延伸法で行なわれる。熱延伸における加熱手段としては、加 熱ローラ、ヒートプレート、スチームジェット装置、温水槽などを使用す ることができ、これらを適宜併用することもできる。

本発明の難燃性ポリエステル系繊維には、必要に応じて、(C)成分以 外の難燃剤、耐熱剤、光安定剤、蛍光剤、酸化防止剤、静電防止剤、顔料、 可塑剤、潤滑剤などの各種添加剤を含有させることができる。顔料を含有 させることにより、原着繊維を得ることができる。

このようにして得られる本発明の難燃性ポリエステル系繊維は、非捲縮生糸状の繊維であり、その繊度が、通常、30~70dtex、さらには35~65dtex、強度が1.0~4.0cN/dtex、さらには1.2~3.0cN/dtex、伸度が25~60%、さらには30~50%、限界酸素指数が25~30であることが、人工毛髪用として適しているため好ましい。また、人工毛髪用繊維としては、160~180でで美容熱器具(ヘアーアイロン)が使用できる耐熱性を有しており、着火しにく、自己消火性を有していることが好ましい。さらに、人工毛髪用繊維としては、光沢は、目視で太陽光のもと人毛に等しいレベルに光沢が調整されていることが好ましい。

本発明の難燃性ポリエステル系繊維が原着されている場合、そのまま使 用することができるが、原着されていない場合、通常の難燃性ポリエステ ル系繊維と同様の条件で染色することができる。

染色に使用される顔料、染料、助剤などとしては、耐候性および難燃性 のよいものが好ましい。

本発明の難燃性ポリエステル系繊維は、美容熱器具(ヘアーアイロン)

を用いたカールセット性に優れ、カールの保持性にも優れる。また、繊維 表面の凹凸により、適度に艶消されており、人工毛髪として使用すること ができる。さらに、繊維表面処理剤、柔軟剤などの油剤を使用し、触感、 風合を付与して、より人手に近づけることができる。

また、本発明の鍵燃性ポリエステル系繊維を人工毛髪として使用する場合には、モダアクリル繊維、ポリ塩化ビニル繊維、ナイロン繊維など、他の人工毛髪素材と併用してもよいし、人毛と併用してもよい。

つぎに、本発明を実施例に基づいてさらに具体的に説明するが、本発明 はこれらに限定されるものではない。

なお、特性値の測定法は、以下のとおりである。

(強度および伸度)

インテスコ社製、INTESCO Model 201型を用いて、フィラメントの引張強伸度を測定する。長さ40mmのフィラメント1本をとり、フィラメントの両端10mmを、接着剤を糊付けした両面テープを貼り付けた台紙(薄紙)で挟み、一晩風乾させて、長さ20mmの試料を作製する。試験機に試料を装着し、温度24℃、湿度80%以下、荷重1/30gf×繊度(デニール)、引張速度20mm/分で試験を行ない、強伸度を測定する。同じ条件で試験を10回繰り返し、平均値をフィラメントの強伸度とする。

(執収縮性)

セイコー電子工業(株)製、SSC5200H熱分析TMA/SS15 0Cを用いて、フィラメントの熱収縮率を測定する。長さ10mmのフィ ラメント10本をとり、5.55mg/dtexの荷重をかけ、昇温速度 3℃/分で30~280℃の範囲での熱収縮率を測定する。

(限界酸素指数)

16cm/0.25gのフィラメントを秤量し、端を軽く両面テープで

まとめ、懸燃器で挟み燃りをかける。充分に撚りがかかったら、試料の真中を二つに折り、2本を撚り合わせる。端をセロテープ(登録商標)で止め、全長7cmになるようにする。105℃で60分間前乾燥を行ない、さらにデシケーターで30分以上乾燥させる。乾燥したサンプルを、所定の酸素濃度に調整し、40秒後8~12mmに絞った点火器で上部より着火し、着火後点火器を離し、5cm以上燃えるか、3分以上燃え続けるかした酸素濃度を調べ、同じ条件で試験を3回繰り返し、限界酸素指数とする。

(ドリップ性)

繊度約50 d t e xのフィラメント100本を束ねて、一方の端をクランプで挟んでスタンドに固定して垂直に垂らす。固定したフィラメントに20mmの炎を接近させ、長さ100mmを燃焼させ、そのときのドリップ数をカウントし、ドリップ数が5以下を \bigcirc 、6~10を \bigcirc 、11以上を×として評価する。

(光沢)

長さ30cm、総繊度10万dtexのトウフィラメントを太陽光のもと、日視により評価する。

- ◎:人毛に等しいレベルに光沢が調整されている。
- 〇:適度に光沢が調整されている。
- △:若干光沢が多すぎる、または、若干光沢が少なすぎる。
- ×:光沢が多すぎる、または、光沢が少なすぎる。

(コールドセット性)

で24時間保持する。鐘を外し、5分間静霞したのちに80 mmにカット し、フィラメントの曲がり具合(角度)を測定する。これを低温での癖の 付きやすさの指標とし、真っ直ぐ(180℃)に回復するのが最も好まし い。

(カール保持力)

養毛にしたフィラメントを32mmΦのパイプに捲きつけ、100~1 80℃の各温度で60分間カールセットし、室温で60分間エイジングしたのちに、カールしたフィラメントの一端を固定し釣り下げ、初期のフィラメント長、7日後までのフィラメント長の経時変化を調べる。これをカールの付きやすさ、保持性の指標とし、初期長は短い方がよく、低温でカールセットが可能で、かつ、より高温でセットできるのが好ましい。

(アイロンセット性)

ヘアーアイロンによるカールセットのしやすさ、カール形状の保持性の 指標である。フィラメントを180℃に加熱したヘアーアイロンにかるく 挟み、3回扱き予熱する。このときのフィラメント間の融着、櫛通り、フィラメントの縮れ、糸切れを目視評価する。つぎに、予熱したフィラメントをヘアーアイロンに捲きつけ、10秒間保持し、アイロンを引き抜く。 このときの抜きやすさ(ロッドアウト性)、抜いたときのカールの保持性 を目視評価する。

製造例1

水分量100ppm以下に乾燥したポリエチレンテレフタレート(カネボウ合繊(株)製、ベルベットEFG-10、IV=0.60)1kgとポリアリレート(ユニチカ(株)製、UーポリマーU-100、IV=0.60)9kgとをドライブレンドし、L/D=38のTEX44(日本製鋼所(株)製)を用いて、同方向回転で、シリンダー設定温度を240~300℃、叶出量を10kg/hr、回転数200rpmとして溶離混

練を行い、ポリマーアロイA(固有粘度0.74)を得た。

製造例2

使用するポリエチレンテレフタレートを2kg、ポリアリレートを8kgに変更した以外は、製造例1と同様にし、ポリマーアロイB(固有粘度0.72)を得た。

製造例3

使用するポリエチレンテレフタレートを3kg、ポリアリレートを7kgに変更した以外は、製造例1と同様にし、ポリマーアロイC(固有粘度0.64)を得た。

実施例1~10

本分量100ppm以下に乾燥した原料樹脂、リン系難燃剤(但し、実施例10はリン系難燃剤が共重合したポリエステルを使用したのでリン系難燃剤は別途使用していない)、ホスファイト系化合物、有機微粒子、無機微粒子からなる表1に示す比率の組成物に、着色用ポリエステルペレットPESM6100 BLACK(大日精化工業(株)製、カーボンブラック含有量30%:ボリエステルとしてその含量は(A)成分に含む)2 重量部を添加してドライブレンドし、二軸押出機に供給し、280℃で溶融混練し、ペレット化したのちに、水分量100ppm以下に乾燥させた。ついで、溶融紡糸機を用いて280℃でノズル径0.5mmの丸断面ノズル孔を有する紡糸口金より溶融ポリマーを吐出し、口金下30mmの位置に設置した水温50℃の水浴中で冷却し、100m/分の速度で巻き取って未延伸糸を得た。得られた未延伸糸を80℃の温水浴中で延伸を行ない、4倍延伸糸とし、200℃に加熱したヒートロールを用いて、100m/分の速度で巻き取り、熱処理を行ない、非捲縮生糸状の単繊維繊度が50 は ex 前後のポリエステル系繊維(マルチフィラメント)を得た。

PCT/JP03/01768

	1 0		8 2		1 5			1				1
	6	8 0				2.0	10	1			1	
	80	8 0			2.0		1 0	1				1
	7	8 0			2.0		1 0	1			9.0	
插囱	9	8 0			2.0		10	1		5		
実施	5	8 0			20 20		10	1	2			
	4	8 0			2 0		1 0	1				
	3.	0 9		4 0			1 0	1				
	2	8 0		2.0			1 0	1		3		
	1	8 0		2.0			0 1	1				
		ポリエチレンテレフタレート*1	難燃剤共重合ポリエステル*2	ポリマーアロイA	ポリマーアロイB	ポリマーアロイC	縮合リン酸エステル*3	ホスファイト系化合物*4	シリコーンゴム*5	ポリアリレート*6	酸化チタン*7	911.5*8

- *1:カネボウ合繊(株)製、ベルベットEFG-85A、 IV=0.85
- *2:HUVIS社製、STB-3、リン原子含有量0.7%
- *3:大八化学工業(株)製、PX-200、リン原子含有量9%
- *4: 旭電化工業(株)製、アデカスタプPEP-36
- *5:東レ・ダウコーニング・シリコーン (株) 製、 トレフィルE-500
- *6:ユニチカ(株)製、U-ポリマーU-100、IV=0.60
- *7:石原産業(株)、タイペークCR-60
- *8:日本タルク(株)、ミクロンエースK-1

得られた繊維を用いて、強伸度、熱収縮率、限界酸素指数、耐ドリップ 性、光沢、コールドセット性、カール保持力、アイロンセット性を評価し た結果を表2に示す。 WO 03/071014 PCT/JP03/01768

33

		8 2	48 47 4	2.2 2.3 1.9	73 73 8	2 2	25.2 25.2 2	0	0	116 116 112	16.2 16.2 16.	19.1 19.1 19.4	18.2 18.2 18.	0 0	0	0	C	
	施 例	9	20	2.3	2.9	2	25.5	0	0	121	15.7	18.3	16.8	0	0	0	0	
	実力	2	4 9	1.8	5.7	2	25.1	0	0	119	16.0	18.8	17.6	0	0	0	0	
表 2		4	4.7	2.2	7.4	2	25.3	0	0	116	16.0	19.1	18.2	0	0	0	0	
		3	4 8	1.7	4.5	က	26.1	0	0	114	16.2	19.2	18.4	0	0	0	0	
			2	4 9	2.1	5.5	က	26.3	0	0	120	15.8	18.5	17.2	0	0	0	0
			-	4.7	2.3	6.1	8	26.2	0	0	118	16.0	18.9	18.0	0	0	0	0
			(2	itex)		8率(%)				一种	初期長 (cm)	7日後 (cm)	伸長率 (%)	無器	縮れ/糸切れ	ロッドアウト性	カール保持性	
			纖度 (dtex)	強度 (cN/dt	伸度(%)	180℃の収縮率	限界酸素指数	耐ドリップ体	光沢	コールドセット年		(100℃セット)		アイロンセット	在 (180% 47mL)	(180 C-EWR)		

比較例1

水分量100ppm以下に乾燥したボリエチレンテレフタレート(ベルベットEFG-10、カネボウ合繊(株)製)100重量部に対し、トリフェニルホスフェート10重量部、着色用ボリエステルベレットPESM6100 BLACK(大日精化工業(株)製、カーボンブラック含有量30%)2重量部を添加してドライブレンドし、ノズル径0.5mmの丸断面ノズル孔を有する紡糸口金を用いて溶融ボリマーを吐出し、口金下25cm0位置に設置した水温300の水浴中で冷却し、100m/分の速度で巻き取って未延伸糸を得た。得られた未延伸糸を800の温水浴中で延伸を行い、4倍延伸糸とし、2000℃に加熱したヒートロールを用いて、100m/分の速度で巻き取り、熱処理を行い、単繊維繊度が52dtexのボリエステル系繊維(マルチフィラメント)を得た。

比較例2

ポリエチレンテレフタレート(ベルベットEFG-10、カネボウ合繊 (株) 製) 100重量部に対し、1,3-フェニレンピス(ジキシレニルホスフェート)10重量部、ポリアリレート(UポリマーU-100、ユニチカ(株) 製)5重量部、着色用ポリエステルベレットPESM6100 BLACK(大日精化工業(株)製、カーボンブラック含有量30%)1.5重量部を添加し、比較例1と同様にし、単繊維繊度が50dtexの熱収縮性ポリエステル系繊維(マルチフィラメント)を得た。

比較例3

ボリエチレンテレフタレート(ベルベットEFG-10、カネボウ合繊(株)製)100重量部に対し、1,3-フェニレンビス(ジキシレニルホ スフェート)10重量部、酸化チタン1重量部、着色用ポリエステルベレ ットPESM6100 BLACK(大日精化工業(株)製、カーボンブ ラック含有量30%)1.5重量部を添加し、比較例1と同様にし、単繊

35

維繊度が48dtexの熱収縮性ポリエステル系繊維(マルチフィラメント)を得た。

得られた繊維を用いて、強伸度、熱収縮率、限界酸素指数、耐ドリップ性、 光沢、コールドセット性、カール保持力、アイロンセット性を評価した結 果を表3に示す。

表 3

			比較例	
		1	2	3
繊度(dtex	:)	4 6	4 8	4 9
強度(cN/d	tex)	2.2	2.0	2.4
伸度(%)		6 8	6 3	6 4
180℃の収縮	窜(%)	4	8	6
限界酸素指数		24.8	25.8	25.1
耐ドリップ性		×	×	×
光沢		×	Δ	Δ
コールドセット	·性	102	115	105
カール保持力	初期長(cm)	18.0	16.5	18.0
(100℃セット)	7日後 (cm)	22.5	19.4	22.2
	伸長率(%)	25.0	17.5	23.5
アイロンセット	融着	×	×	×
性	縮れ/糸切れ	Δ	Δ	Δ
(180℃セット)	ロッドアウト性	×	×	×
	カール保持性	0	0	0

産業上の利用可能性

本発明によると、通常のポリエステル繊維の耐熱性、強伸度など繊維物 性を維持し、難燃性、セット性に優れ、繊維の艶がコントロールされたポ リエステル系繊維およびそれを用いた人工毛髪が得られる。

請求の範囲

- (A) ポリアルキレンテレフタレートおよびポリアルキレンテレフタレートを主体とした共重合ポリエステルの1種以上からなるポリエステル、(B) ポリアルキレンテレフタレートとポリアリレートからなるポリマーアロイ、(C) リン系難燃剤、および(D) ホスファイト系化合物からなる難燃性ポリエステル系繊維。
- ボリエステル(A)成分とボリマーアロイ(B)成分の重量比が、(A)/(B)=90/10~50/50であり、(A)成分および(B)成分の合計100重量部に対して、リン系難燃剤(C)成分がリン原子量換算で0.05~10重量部、ホスファイト系化合物(D)成分が0.05~5重量部である請求の範囲第1項記載の難燃性ボリエステル系鍵維。
- 3. ポリエステル(A)成分が、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロ ピレンテレフタレート、およびポリプチレンテレフタレートよりなる群 から選ばれた少なくとも1種のポリマーである請求の範囲第1項記載の 難燃性ポリエステル系繊維。
- 4. ポリマーアロイ(B)成分が、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレンテレフタレート、およびポリプチレンテレフタレートよりなる群から選ばれた少なくとも1種のポリアルキレンテレフタレート、テレフタル酸および/またはテレフタル酸誘導体とイソフタル酸および/またはイソフタル酸誘導体との混合物と、一般式(1):

$$HO \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow OH$$

$$R^1 \quad R^1 \quad R^1 \quad R^1$$

$$R^1 \quad R^1 \quad R^1$$

(式中、R¹は水素原子または炭素数1~10の炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよく、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロピリデン基、カルボニル基、スルホニル基、1、3-フェニレンジイソプロピリデン基または1、4-フェニレンジイソプロピリデン基を示す)

で表わされるビスフェノール化合物とから得られるポリアリレートから なるポリマーアロイである請求の範囲第1項記載の難燃性ポリエステル 系繊維。

- 5. リン系難燃剤(C)成分が、ホスフェート系化合物、ホスホネート系化合物、ホスフィネート系化合物、ホスフィンオキサイド系化合物、ホスホナイト系化合物、ホスフィナイト系化合物、ホスフィン系化合物、および縮合リン酸エステル化合物よりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物である請求の範囲第1項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 6. リン系難燃剤(C)成分が、一般式(2):

$$\begin{array}{c|c}
O & O & O & O \\
R^2O - P & O - R^3 - O - P & O - R^3 - O - P - O R^2 \\
R^2O & R^2O & O R^2
\end{array} (2)$$

(式中、R²は1価の芳香族炭化水素基または脂肪族炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、R³は2価 の芳香族炭化水素基であり、2個以上含まれる場合、それらは同一であ ってもよく異なっていてもよい、nは0~15を示す)

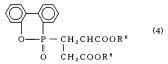
で表わされる縮合リン酸エステル化合物である請求の範囲第5項記載の 難燃性ポリエステル系繊維。

7. リン系難燃剤(C)成分が、ボリエステル(A)成分と共重合可能な 反応型リン系難燃剤である請求の範囲第1項記載の難燃性ボリエステル 系繊維。

8. 反応型リン系難燃剤が、一般式(3)~(8):

$$R^{4}-P \underbrace{\begin{array}{c} O \\ \parallel \\ OH \end{array}}_{OH} (CH_{2}) _{m}COOR^{5}$$
(3)

(式中、 R^4 は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim1$ 2の芳香族炭化水素基、 R^6 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基、mは $1\sim11$ の整数を示す)、



(式中、 R^6 は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

$$R^{7} - P \underbrace{(CH_{2})_{1}OR^{8}}_{(CH_{2})_{1}OR^{8}}$$
 (5)

(式中、 R^7 は炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim 1$ 2の芳香族炭化水素基、 R^8 は水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、1は $1\sim 12$ の整数を示す)、

$$\begin{array}{c|c}
O & (CH_2) _{p}COOR^{10} \\
R^{9} - P & (CH_2) _{p}COOR^{10}
\end{array}$$
(6)

(式中、 R^9 は炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim 1$ 2の芳香族炭化水素基、 R^{10} は水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の脂肪

39

族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、pは $1\sim11$ の整数を示す)、

(式中、 R^{11} は水素原子または炭素数 $1 \sim 20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、Yは水素原子、メチル基または炭素数 $6 \sim 12$ の芳香族炭化水素基、r、sはそれぞれ $1 \sim 20$ の整数を示す)、および

$$\begin{array}{c}
O & (OCH_2CH_2) , OR^{13} \\
R^{12} - P & (OCH_2CH_2) , OR^{13}
\end{array}$$
(8)

(式中、 R^{12} は炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基または炭素数 $6\sim12$ の芳香族炭化水素基、 R^{13} は水素原子または炭素数 $1\sim20$ の脂肪族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、t は $1\sim20$ の整数を示す)

で表されるリン含有化合物よりなる群から選ばれた少なくとも1種である 話球の範囲第7項記載の難燃性ポリエステル系繊維。

9. ホスファイト系化合物 (D) 成分が、トリアルキルホスファイト類、 トリアリルホスファイト類、アルキルアリルホスファイト類および一般 式 (9) \sim (12) :

$$R^{14}-O-P < OH_2C > C < CH_2O > P-O-R^{14}$$
 (9)

(式中、R14は炭素数4~20の直鎖または分岐を有する炭化水素基

であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、 R^{15} は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい)、

(式中、 R^{16} は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{17} は炭素数 $4\sim20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim20$ の芳香族炭化水素基である)、および

(式中、 R^{18} は水素原子または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、 それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよい、 R^{19} は炭素数 $4\sim20$ の炭化水素基または炭素数 $6\sim20$ の芳香族炭化水素基であり、それらはそれぞれ同一であってもよく異なっていてもよく、Xはメチレン基、エチリデン基、イソプロピリデン基、カルボニル基、スル ホニル基、1,3-フェニレンジイソプロピリデン基または1,4-フェニレンジイソプロピリデン基を示す)

で表わされるホスファイト系化合物よりなる群から選ばれた少なくとも 1種である請求の範囲第1項記載の難燃性ポリエステル系繊維。

- 10. 有機微粒子 (E) および/または無機微粒子 (F) が混合された請求 の範囲第1項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 11. 有機微粒子(E)成分が、ポリアリレート、ポリアミド、フッ素樹脂、シリコン樹脂、架橋アクリル樹脂、および架橋ポリスチレンよりなる群から選ばれた少なくとも1種である請求の範囲第10項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 12. 無機微粒子(F)成分が、炭酸カルシウム、酸化ケイ素、酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化亜鉛、タルク、カオリン、モンモリロナイト、ベントナイト、およびマイカよりなる群から選ばれた少なくとも1種である請求の範囲第10項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 13. 前記難燃性ポリエステル系繊維が、非捲縮生糸状である請求の範囲第 1項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 14. 前記難燃性ポリエステル系繊維が、原着されている請求の範囲第1項 記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 15. 前記難燃性ポリエステル系繊維が、人工毛髪用糸である請求の範囲第 1項記載の難燃性ポリエステル系繊維。
- 16. 請求の範囲第1項記載の難燃性ポリエステル系繊維からなる人工毛髪。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

			PCI/JP	03/01/00					
	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ D01F6/92, A41D3/00								
	. ,								
According t	o International Patent Classification (IPC) or to both na	ational classification and	IPC						
	S SEARCHED								
	ocumentation searched (classification system followed C1 D01F6/92, A41D3/00, C08L6		s)						
Jits	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields earched Jitsuyo Shinan Koho 1966–1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994–2003 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971–2003 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996–2003								
Electronic	lata base consulted during the international search (nam	e of data base and, wher	e practicable, sear	ch terms used)					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT								
Category*	Citation of document, with indication, where ap		t passages	Relevant to claim No.					
Y	JP 61-245309 A (Unitika Ltd. 31 October, 1986 (31.10.86), Full text (Family: none)),	-	1-16					
Y	JP 10-219519 A (Toray Indust 18 August, 1998 (18.08.98), Full text (Family: none)	ries, Inc.),		1-16					
Y	US 4127590 A (Toyo Boseki Ka 28 November, 1978 (28.11.78), & JP 52-47891 A & DE	bushiki Kaish 2646218 A	a),	1-16					
	& FR 2327996 A & GB & US 4157436 A & CA	1534092 A 1075848 A 1078706 B							
× Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent famil	y annex.						
"A" docum conside	categories of cited documents: cnt defining the general state of the art which is not ared to be of particular relevance	priority date and no understand the prir	ot in conflict with the	national filing date or e application but cited to rlying the invention					
date	document but published on or after the international filing	considered novel or	r cannot be consider	laimed invention cannot be ed to involve an inventive					
cited to special	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is bestablish the publication date of another citation or other reason (as specified)	"Y" document of partic considered to invol	ve an inventive step	laimed invention cannot be when the document is					
"P" docum	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later e priority date claimed	combination being	or more other such obvious to a person of the same patent f	skilled in the art					
	actual completion of the international search ay, 2003 (26.05.03)	Date of mailing of the 10 June,	international searce 2003 (10.0						
	mailing address of the ISAV nese Patent Office	Authorized officer							
		m 1 t 31.							

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/01768

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. Y EP 403968 A (HOECHST AG), 1-16 27 December, 1990 (27.12.90), Full text & DE 89007506 A & CA 2019313 A & JP 3-27105 A & MX 173952 B Α GB 1558308 A (BAYER AG), 1-16 19 December, 1979 (19.12.79), Full text

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' D01F6/92 A41D3/00

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl 7 D01F6/92 A41D3/00 C08L67/02

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報 1926-1996年 日本国公開室用新宏公報 1971-2003年

日本国登録実用新案公報 1994-2003年 日本国実用新案登録公報 1996-2003年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

ると認められる文献	
	関連する
引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
JP 61-245309 A (ユニチカ株式会社), 1986. 10.31 全文参照 (ファミリーなし)	1 - 1 6
JP 10-219519 A (東レ株式会社), 1998. 0 8. 18 全文参照 (ファミリーなし)	1-16
	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 JP 61-245309 A (ユニチカ株式会社), 1986. 10.31 全文参照 (ファミリーなし) JP 10-219519 A (東レ株式会社), 1998.0 8.18 全文参照

X C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論

の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

よって進歩性がないと考えられるもの

「Y | 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに

の日の後に公表された文献

の理解のために引用するもの 「XI特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明

* 引用文献のカテゴリー

国際調査を完了した日

- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日
- 以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する
- 文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願目前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願
 - 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査報告の発送日

10.06.03

国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

26.05.03

特許庁審査官(権限のある職員) 澤村 茂実

9158

電話番号 03-3581-1101 内線 3474

(続き).	関連すると認められる文献	
用文献の テゴリー*		関連する 請求の範囲の番号
Y	US 4127590 A (Toyo Boseki Kabushiki Kaisha), 1 978.11.28,全文参照 &JP 52-47891 A &DE 2646218 A &FR 2327996 A &GB 1534092 A &US 4157436 A &CA 1075848 A &CA 1077499 A &IT 1078706 B	1-16
Y	EP 403968 A (HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT), 199 0. 12. 27, 全文参照 &DE 89007506 A &CA 2019313 A &JP 3-27105 A &MX 173952 B	1-16
Α	GB 1558308 A (BAYER AKTIENGESELLSCHAFT), 197 9. 12. 19, 全文参照 &IT 7819571 A &DE 2702051 A &JP 53-94624 A &FR 2378879 A	1-16
		*